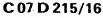
# (19) BUNDESREPUBLIK **DEUTSCHLAND**

# **® Offenlegungsschrift** (i) DE 3101544 A1

(51) Int. Cl. 3:







**DEUTSCHES PATENTAMT** 

- Aktenzeichen:
- Anmeldetag:
- Offenlegungstag:

(1) Anmelder:

Hoechst AG, 6000 Frankfurt, DE

#### (72) Erfinder:

Mildenberger, Hilmar, Dipl.-Chem. Dr., 6233 Kelkheim, DE; Knorr, Harald, Dipl.-Chem. Dr., 6000 Frankfurt, DE; Bauer, Klaus, Dr., 6054 Rodgau, DE

P 31 01 544.1

20. 1.81

19. 8.82

Schinolinoxy-phenoxypropionsäurederivate, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Herbizides

Chinolinoxy-phenoxypropionsäuren der Formel

$$(R^4) = R^3$$

$$R^2$$

$$R^1$$

worin einer der Reste R¹ oder R³ eine Gruppe der Formel

und der andere H, Alkyl, Phenyl, Cl oder Br; Rº H, Alkyl, Cl, Br, CN oder COO(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>) Alkyl; R<sup>4</sup> H, Alkyl, Alkoxy, Dialkylamino,  $NO_2$ ,  $CF_3$  oder Halogen, n 1 oder 2, oder (talls  $R^2 \neq H$ ) auch Ound Z eine Carboxyl-, Carboxylat-, Carbonester-, Thiocarbonester-, (subst.)Carbonamid-, Thioamid-, (subst.)Carbohydrazid- oder Nitrilgruppe bedeuten, sind wirksame Herbizide.

(31 01 544)

# - 15

### Patentansprüche:

#### 1. Verbindungen der Formel I

$$(R^{4})$$
 $R^{3}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 

in welcher einer der Reste  $\mathbb{R}^1$  oder  $\mathbb{R}^3$ , bevorzugt  $\mathbb{R}^1$  eine Gruppe der Formel II

10

5

und der andere Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Phenyl, Chlor oder Brom ist,

 $R^2$  Wasserstoff,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, Chlor, Brom, CN oder  $COO(C_1-C_4)$ -Alkyl,

20

 $R^{4}$  Wasserstoff,  $(C_1-C_4)-Alkyl$ ,  $(C_1-C_4)-Alkoxy$ ,  $Di-(C_1-C_4)-alkylamino$ , Nitro, Trifluormethyl oder Halogen,

25 n 1 oder 2, sowie für den Fall, daß  $R^2$  von Wasserstoff verschieden ist, auch 0,

Z einen Rest der Formel

$$-\cos R_5$$
,  $-\cos R_6$ ,  $-\cos R_8^7$ ,  $-\cos NH_2$ ,

$$R^9$$
-con -  $N < R^{10}$  oder CN,

HOE 81/F 011

 $R^5$  für Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>)-Alkyl, das gegebenenfalls durch 1 - 6 Halogenatome, vorzugsweise F, Cl, Br und/ oder durch OH,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkylthio,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy- $(C_1-C_6)$ -alkoxy, Halogen- $(C_1-C_2)$ -alkoxy, Methoxyäthoxy-äthoxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkylamino, Di- $(C_1-C_4)$ -5 alkylamino, Phenyl, Oxiranyl und Phenoxy substituiert ist, wobei letzteres ebenfalls ein- bis zweifach durch Halogen oder (C<sub>1</sub>-C<sub>11</sub>)-Alkyl substituiert sein kann;  $(C_5-C_6)$ -Cycloalkyl oder Halogen- $(C_5-C_6)$ -alkyl;  $(C_3-C_6)$ -Alkenyl, Halogen- $(C_3-C_6)$ -alkenyl oder  $(C_5-C_6)$ -10 Cycloalkenyl; (C3-C4)-Alkinyl, das gegebenenfalls ein- oder zweifach durch (C1-C6)-Alkyl, Phenyl, Halcgen bzw. (C1-C2)-Alkoxy substituiert ist; Phenyl, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch  $(C_1-C_4)-Alkyl$ ,  $(C_1-C_4)-Alkoxy$ , Halogen, Nitro oder 15 Trifluormethyl substituiert ist; Furfuryl, Tetrahydrofurfuryl; Reste der Formeln

25

30

35

ein Kationäquivalent einer organischen oder anorganischen Base;

 $R^6$  (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, das gegebenenfalls durch (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Halogen oder Phenyl substituiert ist, wobei letzteres ebenfalls ein- bis dreifach durch (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann; (C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkenyl oder Phenyl, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl und/oder Halogen substituiert ist;

 $\rm R^7$  und  $\rm R^8$  gleich oder verschieden sein können und Wasserstoff,  $\rm (C_1-C_6)$ -Alkyl, Hydroxy- $\rm (C_1-C_6)$ -Alkyl,  $\rm (C_5-C_6)$ -Cycloalkyl oder Phenyl, das gegebenenfalls ein- bis

HOE 81/F 011

dreifach durch  $(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy, Halogen oder Trifluormethyl substituiert ist (mit der Maßgabe, daß  $\mathbb{R}^7$  und  $\mathbb{R}^8$  nicht gemeinsam Phenyl sind) oder zusammen mit einem Stickstoffatom einen Pyrrolidino.

Piperidino- oder Morpholinorest bedeuten,

Wasserstoff oder Methyl;

R<sup>10</sup> Wasserstoff, Methyl oder Äthyl;

Wasserstoff, Methyl, Äthyl oder Phenyl;

und  $R^{13}$  ( $C_1-C_4$ )-Alkyl und und  $R^{15}$  Wasserstoff oder Methyl, sowie

Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>11</sub>)-Alkyl oder ein Kationäquivalent einer anorganischen oder organischen Säure bedeuten.

- 2. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß man 15
  - a) Verbindungen der Formel I

20 (I)

in welcher einer der Reste R<sup>1</sup> oder R<sup>3</sup>, bevorzugt R<sup>1</sup>, ein Halogenatom bedeutet, mit Verbindungen der Formel (III) 25

30

5

10

worin Z die oben genannte Bedeutung hat, umsetzt,

b) Verbindungen der Formel I

HOE 81/F 011

$$(R^{4}) \xrightarrow{R^{3}} R^{2}$$

$$(1)$$

5

in welcher einer der Reste  $\mathbb{R}^1$  oder  $\mathbb{R}^3$ , bevorzugt  $\mathbb{R}^1$ , einen Rest der Formel IV

10

trägt, mit Verbindungen der Formel V

$$A - CH - Z$$
 (V)

15

in der A Halogen oder eine Sulfoestergruppe, z.B. den Mesyl- oder Tosylrest darstellt und Z die oben angegebene Bedeutung hat, umgesetzt und gewünschtenfalls

- c) die nach a) und b) erhaltenen Verbindungen durch Verseifung, Salzbildung, Veresterung, Umesterung, Amidierung, Wasserabspaltung oder -anlagerung oder Schwefelwasserstoffanlagerung in anderen erfindungsgemäße Verbindungen der Formel I, in welcher einer der Reste R<sup>1</sup> oder R<sup>3</sup>, bevorzugt R<sup>1</sup>, den Rest der Formel II trägt, überführt.
  - 3. Herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen wirksamen Gehalt an Verbindungen der Formel I.
- 30 4. Verwendung von Verbindungen der Formel I zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses.
- Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses, dadurch gekennzeichnet, daß man eine wirksame Menge einer
   Verbindung gemäß Formel I auf die Pflanzen bzw. die von ihnen bewachsene Fläche aufbringt.

#### HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT HOE 81/F Q11

Dr.TG/mh

Chinolinoxy-phenoxypropionsäurederivate, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Herbizide

Gegenstand der Erfindung sind Chinolinoxy-phenoxypropion-säurederivate der Formel I

$$(R^{4})_{n} \qquad \qquad (1)$$

in welcher einer der Reste  $R^1$  oder  $R^3$ , bevorzugt  $R^1$  eine 10 Gruppe der Formel II

15

und der andere Wasserstoff,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, Phenyl, Chlor oder Brom ist,

- $R^2$  Wasserstoff,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, Chlor, Brom, CN oder  $COO(C_1-C_4)$ -Alkyl,
  - $R^4$  Wasserstoff,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy, Di- $(C_1-C_4)$ -alkylamino, Nitro, Trifluormethyl oder Halogen,
- 25 n 1 oder 2, sowie für den Fall, daß  $R^2$  von Wasserstoff verschieden ist, auch 0,
  - Z einen Rest der Formel

30 
$$-\cos R_5$$
,  $-\cos R_6$ ,  $-\cos R_{R}^{7}$ ,  $-\cos H_2$ ,

 $R_{R}^{9}$ 
 $-\cos N - N < R_{R}^{10}$  oder CN.

Wasserstoff,  $(C_1-C_{12})$ -Alkyl, das gegebenenfalls durch 1 - 6 Halogenatome, vorzugsweise F, Cl, Br und/oder durch OH,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkylthio,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy- $(C_1-C_6)$ -alkoxy, Halogen- $(C_1-C_2)$ -alkoxy, Methoxyäthoxy-äthoxy,  $(C_1-C_{\mu})$ -Alkylamino, Di- $(C_1-C_{\mu})$ -alkyl-5 amino, Phenyl, Oxiranyl und Phenoxy substituiert ist, wobei letzteres ebenfalls ein- bis zweifach durch Halogen oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl substituiert sein kann;  $(C_5-C_6)$ -Cycloalkyl oder Halogen- $(C_5-C_6)$ -alkyl;  $(C_3-C_6)$ -Alkenyl, Halogen- $(C_3-C_6)$ -alkenyl oder  $(C_5-C_6)$ -Cycloalkenyl; 10  $(C_3-C_4)$ -Alkinyl, das gegebenenfalls ein- oder zweifach durch  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, Phenyl, Halogen bzw.  $(C_1-C_2)$ -Alkoxy substituiert ist; Phenyl, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch  $(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy, Halogen, Nitro oder Tri-15 fluormethyl substituiert ist; Furfuryl, Tetrahydrofurfuryl: Reste der Formeln

25

30

35

ein Kationäquivalent einer organischen oder anorganischen Base:

 $R^6$  ( $C_1$ - $C_6$ )-Alkyl, das gegebenenfalls durch ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkoxy, Halogen oder Phenyl substituiert ist, wobei letzteres ebenfalls ein- bis dreifach durch ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann; ( $C_3$ - $C_6$ )-Alkenyl oder Phenyl, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkyl und/oder Halogen substituiert ist;

 $\rm R^7$  und  $\rm R^8$  gleich oder verschieden sein können und Wasserstoff,  $(\rm C_1-\rm C_6)$ -Alkyl, Hydroxy- $(\rm C_1-\rm C_6)$ -Alkyl,  $(\rm C_5-\rm C_6)$ -Cycloalkyl oder Phenyl, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch  $(\rm C_1-\rm C_4)$ -Alkyl,  $(\rm C_1-\rm C_4)$ -Alkoxy, Halogen oder Trifluormethyl substituiert ist (mit der Maßgabe, daß  $\rm R^7$  und  $\rm R^8$  nicht gemeinsam Phenyl sind) oder zusammen

mit einem Stickstoffatom einen Pyrrolidino, Piperidinooder Morpholinorest bedeuten,

Wasserstoff oder Methyl;

Wasserstoff, Methyl oder Äthyl;

Wasserstoff, Methyl, Äthyl oder Phenyl;

und  $R^{13}$  ( $C_1-C_4$ )-Alkyl und und  $R^{15}$  Wasserstoff oder Methyl, sowie

Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder ein Kationäquivalent einer anorganischen oder organischen Säure bedeuten.

10

15

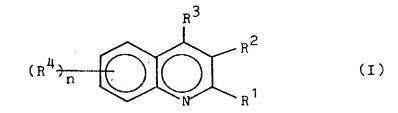
Im Vorstehenden bedeutet "Halogen" bevorzugt Chlor und Brom. Unter "Kationäquivalent einer anorganischen oder organischen Base" versteht man vorzugsweise Ammonium, Alkali- oder Erdalkalikationen bzw. solche von stickstoffhaltigen organischen Basen wie Pyridin, Triäthylamin, Hydroxyäthylamin oder Tris-hydroxy-äthylamin.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I, in welcher einer der Rest R<sup>1</sup> oder R<sup>3</sup>, bevorzugt R<sup>1</sup>, den Rest der Formel II bedeutet, lassen sich in an sich bekannter Weise aus bekannten bzw. nach bekannten Verfahren hergestellten Ausgangsmaterialien herstellen.

Diese Verfahren sind dadurch gekennzeichnet, daß man

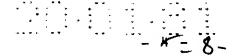
25

a) Verbindungen der Formel I



30

in welcher einer der Reste R<sup>1</sup> oder R<sup>3</sup>, bevorzugt R<sup>1</sup>, ein Halogenatom bedeutet, mit Verbindungen der Formel (III)



HO 
$$\longrightarrow$$
 OCH - Z (111)

- 5 worin Z die oben genannte Bedeutung hat, umsetzt,
  - b) Verbindungen der Formel I

$$(R^{4})_{n} \xrightarrow{\mathbb{R}^{3}} \mathbb{R}^{2}$$
 (I)

in welcher einer der Reste R<sup>1</sup> oder R<sup>3</sup>, bevorzugt R<sup>1</sup>, einen 15 Rest der Formel IV

trägt, mit Verbindungen der Formel V

20

$$A - CH - Z$$
 (V)

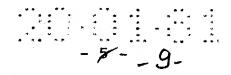
in der A Halogen oder eine Sulfoestergruppe, z.B. den Mesyl25 oder Tosylrest darstellt und Z die oben angegebene Bedeutung
hat, umsetzt und gewünschtenfalls

- c) die nach a) und b) erhaltenen Verbindungen durch Verseifung, Salzbildung, Veresterung, Umesterung, Amidierung,
   30 Wasserabspaltung oder -anlagerung oder Schwefelwasserstoff-anlagerung in andere erfindungsgemäße Verbindungen der Formel I überführt.
- Durch Verwwendung von optisch aktiven Ausgangsmaterialien

  der Formel III und V können die D- und L-Enantiomeren der

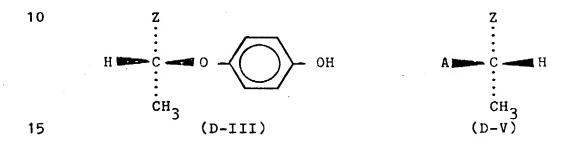
  Verbindungen der Formel I, hergestellt werden, in denen das

  & -C-Atom des Propionatrestes das chirale Zentrum darstellt.



Besondere Bedeutung besitzen hierbei die D-Formen, die entsprechende Racemate an herbizider Wirksamkeit übertreffen.

Man erhält die D-Verbindungen, indem man D-2-(4-Hydroxy-5 phenoxy)-propionsäurederivate (D-III) oder L-Propionsäurederivate (D-V) als Reaktionspartner für die Verbindungen der Formel I mit den Reste  $R^1$  bzw.  $R^3$  = Halogen bzw.  $R^1$  bzw.  $R^3$  = Rest der Formel IV verwendet:



30

35

Die Umsetzungen von Verbindungen der Formel I mit den Resten  $R^1$  bzw.  $R^3$  = Halogen mit Verbindungen der Formel III (D-III) sowie von Verbindungen der Formel I, die die Reste R<sup>1</sup> bzw.  $R^3$  = Formel IV tragen, mit Verbindungen der Formel V (D-V) kann in protischen oder aprotischen Lösungsmitteln (z.B. Wasser, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan. N-Methylpyrrolidon, Hexamethylphosphorsäuretriamid, Acetonitril, Aceton, Methylethylketon, Benzol, Toluol, Xylol, 25 Chlorbenzol, o-Dichlorbenzol durchgeführt werden, wobei entweder die Salze von III bzw. der Verbindungen der Formel I. bei der die Reste R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> den Rest der Formel IV tragen, eingesetzt werden oder die freien Phenole Verwendung finden. Bei Einsatz der freien Phenole sorgt man durch Zusatz von säurebindenden Mitteln wie anorganischen oder organischen Basen wie Metallalkoholaten, tertiären Aminen, Alkali- oder Erdalkalicarbonaten, NaH oder Laugen (NaOH, KOH) für das Abfangen der entstehenden freien Säuren. Die Umsetzungstemperaturen liegen zwischen 30 und  $250^{\circ}$ C bzw. der Siedetemperatur der verwendeten Lösungsmittel und können innerhalb weiter Grenzen variiert werden. Vorzugsweise arbeitet man bei 90 bis 160°C. Die Ausgangsstoffe der Formel I, worin die Reste  $R^1$  bzw.  $R^3$  den Rest der Formel IV tragen, lassen sich in einfacher Weise durch Umsetzung von Verbindungen der Formel I mit den Resten  $R^1$  bzw.  $R^3$  = Halogen mit Hydrochinon herstellen.

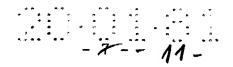
\_

5

35

Zu c) Zur Amidierung von Verbindungen der Formel I mit den Resten R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> der Formel II kann man entweder von Estern ausgehen und diese mit Aminen, Ammoniak oder Hydrazinen umsetzen. Man verwendet dabei vorzugsweise die gleichen Lösungsmittel wie bei a) und arbeitet bei Temperaturen zwischen 40°C und Rückflußtemperatur. Man kann aber auch zunächst Säuren der Formel I mit den Resten R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> der Formel II in bekannter Weise in Säurehalogenide überführen und diese anschlie-Bend mit Ammoniak, Aminen oder Hydrazinen umsetzen. Zur Bindung des freiwerdenden Halogenwasserstoffs ist ein mindestens einmolarer Überschuß der eingesetzten Base erforderlich. Durch Umsetzung des Säurechlorids mit Alkoholen oder Mercaptanen kann man andere Ester oder Thioester der Formel I erhalten. Die Umesterung geschieht durch saure oder basi-20 sche Katalyse. Man setzt den Alkohol, der in den Ester eingeführt werden soll, zweckmäßigerweise im Überschuß zu und destilliert den freiwerdenden, niedriger siedenden Alkohol laufend in dem Maße ab, in dem er bei der Umesterung gebildet wird. Bei der Entwässerung von Amiden zu Nitrilen arbeitet man vorzugsweise in aromatischen Kohlenwasserstoffen bei Temperaturen von 50°C bis zur Siedetemperatur. Die anschlie-Bende Anlagerung von HoS zwecks Herstellung von Thioamiden (Z = CSNH<sub>2</sub>) erfolgt zweckmäßig im Autoklaven in Gegenwart katalytischer Mengen einer Base (vorzugsweise Ethanolamin) 30 bei Temperaturen zwischen 50 und 150°C. Oximester der Formmel I (Z = COO - N = C  $\leq \frac{R}{R}$ 13 erhält man durch Umsetzung der entsprechenden Säurehalogenide der Formel I mit den Rester  $R^1$  bzw.  $R^3$  der Formel II (Z = COHal) mit Oximen.

Sie können im Bedarfsfall mit anderen Herbiziden, Insektiziden und Fungiziden kombiniert werden. So können sie z.B. im



Gemüse- und Zuckerrübenanbau, im Obst- und Zierpflanzenanbau sowie in Plantagen, Baumschulen und jungen Forstpflanzungen bei der Bekämpfung von Ungräsern eingesetzt werden. Auch zur Freihaltung von Wegrändern, Bahndämmen u.a. lassen sie sich verwenden.

Die erfindungsgemäßen Chinolinverbindungen zeichnen sich im Vorauflauf und besonders im Nachauflauf angewendet durch eine starke selektive Herbizidwirkung gegen ein- und mehr10 jährige grasartige Unkräuter in dicotyledonen und - in einigen Fällen - monocotyledonen Nutzpflanzen aus. Selbst in hohen Dosierungen sind die Mittel verträglich gegenüber vielen wichtigen Kulturpflanzen. Sie eignen sich daher als selektive Herbizide in land- und forstwirtschaftlichen sowie gärtnerischen Kulturen.

In niedrigen Dosierungen werden spezifische Effekte beobachtet, die einen Einsatz als Pflanzenwachstumsregulatoren ermöglichen. Die Mittel enthalten die Wirkstoffe der Formel I mit den Resten R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> der Formel II im allgemeinen zu 2 bis 95 Gew.-%. Sie können als benetzbare Pulver, emulgierbare Konzentrate, versprühbare Lösungen, Stäubemittel oder Granulate in den üblichen Zubereitungen angewendet werden.

25

30

5

Benetzbare Pulver sind in Wasser gleichmäßig dispergierbare Präparate, die neben dem Wirkstoff außer einem Verdünnungs- oder Inertstoff noch Netzmittel. z.B. polyoxäthylierte Alkylphenole, polyoxäthylierte Oleyl-, Stearylamine, Alkyloder Alkylphenylsulfonate und Dispergiermittel, z.B. lignin-sulfonsaures Natrium, 2,2'-dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures Natrium oder auch oleylmethyltaurinsaures Natrium enthalten.

35 Emulgierbare Konzentrate werden durch Auflösen des Wirkstoffes in einem organischen Lösungsmittel, z.B. Butanol, Cyclohexanon, Dimethylformamid, Xylol oder auch höhersiedenden Aromaten und Zusatz eines nicht-ionischen Netzmittels, beispielsweise eines polyoxäthylierten Oleyl- oder Stearylamin, erhalten.

5 Stäubemittel erhält an durch Vermahlen des Wirkstoffes mit fein verteilten festen Stoffen, z.B. Talkum, natürlichen Tonen, wie Kaolin, Bentonit, Pyrophillit oder Diatomeenerde.

Granulate können entweder durch Verdüsen des Wirkstoffes auf adsorptionsfähiges, granuliertes Inertmaterial hergestellt werden oder durch Aufbringen von Wirkstoffkonzentraten mittels Klebemitteln, z.B. Polyvinylalkohol, polacrylsaurem Natrium oder auch Mineralölen auf die Oberfläche von Trägerstoffen, wie Sand, Kaolinite oder von granuliertem Inertmaterial. Auch können geeignete Wirkstoffe in der für die Herstellung von Düngemittelgranalien üblichen Weise - gewünschtenfalls in Mischung mit Düngemitteln - hergestellt werden.

Bei den herbiziden Mitteln können die Konzentrationen der Wirkstoffe in den üblichen Formulierungen verschieden sein. In benetzbaren Pulvern variiert die Wirkstoffkonzentration z.B. zwischen etwa 10 % und 95 %, der Rest besteht aus den oben angegebenen Formulierungszusätzen. Bei emulgierbaren Konzentraten ist die Wirkstoffkonzentration etwa 10 % bis 80 %. Staubförmige Formulierungen enthalten meistens 5 bis 20 % an Wirkstoff, versprühbare Lösungen etwa 2 bis 20 %. Bei Granulaten hängt der Wirkstoffgehalt zum Teil davon ab, ob die wirksamen Verbindung flüssig oder fest vorliegt und welche Granulierhilfsmittel, Füllstoffe usw. verwendet werden.

Zur Anwendung werden die handelsüblichen Konzentrate gegebenenfalls in üblicher Weise verdünnt, z.B. bei benetzbaren
Pulvern und emulgierbaren Konzentraten mittels Wasser.
Staubförmige und granulierte Zubereitungen sowie versprühbare Lösungen werden vor der Anwendung nicht mehr mit weite-

ren inerten Stoffen verdünnt. Mit den äußeren Bedingungen wie Temperatur, Feuchtigkeit u.a. variiert die erforderliche Aufwandmenge. Sie kann innerhalb weiter Grenzen schwanken, z.B. zwischen 0,05 und 10,0 kg/ha oder mehr Aktivsubstanz, vorzugsweise liegt sie jedoch zwischen 0,1 und 5 kg/ha.

#### Herstellungsbeispiele:

#### 10 Beispiel 1

 $2-\sqrt{4}$ -(6-Methylchinolyl)-2-oxy-phenoxy7-propion-säureäthylester

15 Zu 2,9 g NaH (80 %-ig in Öl) in 100 ml absolutem Dimethylformamid werden 21 g (0.1 Mol) 2-(4-Hydroxy-phenoxy)-propionsäureäthylester unter Stickstoffatmosphäre zugetropft. Man läßt abreagieren, bis kein H<sub>2</sub> mehr entweicht, fügt dann 17.7 g (0.1 Mol) 6-Methyl-2-chlorchinolin hinzu und rührt 2 Stunden bei 100°C. Den Fortgang der Reaktion kontrolliert man dünnschichtchromatographisch. Nach Beendigung der Reaktion kühlt man ab, filtiert und engt das Filtrat im Vakuum weitgehend ein. Der Rückstand wird in Chloroform aufgenommen, über eine kurze Kieselgelschicht filtriert und die Lösung im Vakuum eingedampft. Man erhält 30.7 g (89.2 % d.Th.) des reinen Produktes. n<sub>D</sub> : 1,5853.

#### Beispiel 2

40

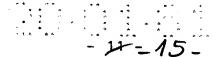
30 2-/4-(8-Isoproylchinoly1)-4-oxy-phenoxy7-propion-säureäthylester

Zu 2,9 g NaH (80 %-ig in Öl) in 100 ml absolutem Dimethylformamid werden 21 g (0.1 Mol) 2-(4-Hydroxy-phenoxy)-propionsäureäthylester unter Stickstoffatmosphäre zugetropft.
Man läßt abreagieren, fügt dann 20,5 g (0.1 Mol) 8-Isopropyl-4-chlorchinolin zu und rührt 3 Stunden bei 100°C.
Die Aufarbeitung erfolgt wie in Beispiel 1 angegeben. Man
erhält 35 g (92.5 % d.Th.) des Produktes. n<sub>D</sub><sup>35</sup>: 1,5641.

Analog dazu wurden hergestellt:

$$(R^4)_n$$

-	Beisp.	<sub>R</sub> 1	<sub>R</sub> 1 <sub>R</sub> 3		(R <sup>4</sup> ) <sub>n</sub>	Phys. Daten	
10	3	-o-{O}-оснсоос <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	Н	Н	8-NO <sub>2</sub>	n <sub>D</sub> <sup>35</sup> :1.6001	
	ħ	. т	Н	Н	5-NO <sub>2</sub>	Fp.: 65°C	
15	5	11	CH <sub>3</sub>	Н	7-Cl	n <sub>D</sub> <sup>35</sup> :1.5849	
	6	11	н	Н	8-CH <sub>3</sub>	n <sub>D</sub> <sup>35</sup> :1.5798	
20	. 7	. <b>n</b>	Н	Br	. н	Fp.: 70°C	
	8	11	C1	Н	н	n <sup>35</sup> :1.5920	
	9	H -0-(C)-0	СН <sub>3</sub> СНСООС <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	Н.	8-C1	n <sup>35</sup> :1.5963	
. 25	10	н	11	. Н	Н	n <sub>D</sub> <sup>35</sup> :1.5857	
	11	Н	11	с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	7-CF <sub>3</sub>	n <sub>D</sub> <sup>35</sup> :1.5818	
30	12	CH <sub>3</sub>	11	Cl	6,8-C1	Fp.: 103 <sup>o</sup> C	
	13	н	17	Н	7-Cl	n <sup>35</sup> :1.5915	
	14	с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	11	Н	Н	Öl	
35	15	H	11	Н	7-CF <sub>3</sub>	Fp.: 73°C	
	16	Н	· ·	Н	6-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i	) n <sub>D</sub> <sup>35</sup> :1.5744	



In analoger Weise werden erhalten:

$$(R^{4})$$
 $n$ 
 $OCH - Z$ 

# <u>Tabelle:</u>

Beisp.	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	(R <sup>4</sup> ) <sub>n</sub>	Z	Phys. Daten
17	Н	Н	7-CH3	-cooch <sub>2</sub> ch <sub>2</sub> och <sub>3</sub>	
18	H	H	7-CH <sub>3</sub>		·
19	H	H	7-CH <sub>3</sub>	-cooch <sub>2</sub> ch <sub>2</sub> ch <sub>2</sub> -cī	
20	H	H	7-CH3	-cooch <sub>2</sub> -ch = ch <sub>2</sub>	
21	H	H	7-CH <sub>3</sub>	-соосн <sub>2</sub> -с=сн	
22	H	н	7-CH <sub>3</sub>	-coo—(H)	
23	H	Н	7-CH <sub>3</sub>	-соосн <sub>2</sub> -соосн <sub>3</sub>	
24	H	Н	7-CH <sub>3</sub>	<b>–</b>	
25	H.	Н	7-CH <sub>3</sub>	-coo-O	
26	H	Н	7-CH <sub>3</sub>	-cosc <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
27	H	Н	7-CH <sub>3</sub>	-CONH <sub>2</sub>	
28	H	Н	7-CH <sub>3</sub>	-conhc <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
29	Н	H	7-CH <sub>3</sub>	-con(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
30	H	Н	7-CH <sub>3</sub>	-CONH-C1	
31	Н	Н	7-CH3	-COOH	
32	Н	H	7-CH <sub>3</sub>	-COONa	
33	Н	Н	7-CH <sub>3</sub>	-COOK	
34	H	Н	7-CH3	-COO-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
35	Н	Н	7-CH <sub>3</sub>	-CS-NH <sub>2</sub>	

#### Formulierungsbeispiele:

#### Beispiel A

5 Ein emulgierbares Konzentrat wird erhalten aus
15 Gew.-Teilen Wirkstoff der allgemeinen Formel I mit
den Resten R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> der Formel II
75 Gew.-Teilen Cyclohexanon als Lösungsmittel
und 10 Gew.-Teilen oxethyliertes Nonylphenol (10 AeO) als
Emulgator.

#### Beispiel B

Ein in Wasser leicht dispergierbares benetzbares Pulver wird erhalten, indem man

25 Gew.-Teile Wirkstoff der allgemeinen Formel I mit den Resten R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> der Formel II

64 Gew.-Teile kaolinhaltiges Quarz als Inertstoff

10 Gew.-Teile ligninsulfonsaures Kalium

20 und 1 Gew.-Teil oleylmethyltaurinsaures Natrium als Netzund Dispergiermittel

mischt und in einer Stiftmühle mahlt.

#### Beispiel C

25

Ein Stäubemittel wird erhalten, indem man
10 Gew.-Teile Wirkstoff der allgemeinen Formel I mit
den Resten R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> der Formel II
und 90 Gew.-Teile Talkum als Inertstoff
mischt und in einer Schlagmühle zerkleinert.

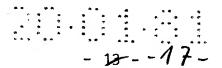
#### Beispiel D

Ein Granulat besteht z.B. aus etwa

2 bis 15 Gew.-Teilen Wirkstoff der allgemeinen Formel I

mit dem Resten R<sup>1</sup> bzw. R<sup>3</sup> der

Formel II



85 bis 98 Gew.-Teilen inerten Granulatmaterialien, wie z.B. Attapulgit, Bimsstein und Quarzsand.

5

#### Biologische Beispiele

# 1. Vorauflaufwirkung

10

Samen verschiedener wirtschaftlich wichtiger Unkräuter und Ungräser wurden in Töpfen mit sandigem Lehmboden ausgesät und mit Abdeckerde bedeckt. Die als benetzbares Pulver formulierten erfindungsgemäßen Verbindungen wurden in Form wäßriger Suspensionen bzw. Emulsionen mit einer Wasseraufwandmenge von 600 l/ha anschließend auf die Erdoberfläche gesprüht. Anschließend wurden die Töpfe im Gewächshaus aufgestellt und die Versuchspflanzen unter guten Wachstumsbedingungen kultiviert. Nach ca. 3 Wochen erfolgte eine visuelle Bonitur der Pflanzenschädigung. Die durch die Versuchspräparate verursachte Schädigung bzw. Abtötung wurde in Prozenten im Vergleich zu unbehandelten Pflanzen erfaßt.

Die Ergebnisse dieser Versuche (Tabelle 1) zeigen, daß die erfindungsgemäßen Verbindungen bei Dosierungen von 2,4 kg AS/ha wirtschaftlich bedeutsame Schadgräser vernichten, während dikotyle Pflanzen vollkommen geschont werden. Die Schädigungen der Testpflanzen sind in folgendem Schlüssel angegeben:

0 = ohne Schädigung

1 = 0 - 20 % Schädigung

2 = 20 - 40 % Schädigung

35 3 = 40 - 60 % Schädigung

4 = 60 - 80 % Schädigung

5 = 80 - 100 % Schädigung

#### Tabelle 1:

Herbizide Wirksamkeit gegen Ungräser und Unkräuter im Vorauflauf

5

Verbindung			LOM	ECG	SIA	STM
gem.Besp.1	 		5	5	0	0

#### 10 Abkürzungen:

AVF	=	Flughafer	ECG	=	Hühnerhirse
ALM	=	Ackerfuchsschwanz	SIA	=	Ackersenf
SAL	=	Borstenhirse	STM	=	Vogelmiere
LOM	=	Raygras	AS	=	Aktivsubstanz

15

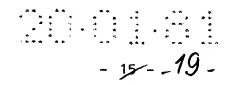
20

25

### 2. Nachauflaufwirkung

Verschiedene wirtschaftlich bedeutende Ungräser und Unkräuter wurden in Töpfen mit sandiger Lehmerde ausgesät und unter Gewächshausbedingungen bis zum Dreiblattstadium der Gräser (insgesamt 3 Wochen) angezogen. Anschließend wurden die erfindungsgemäßen Verbindungen als wäßrige Verdünnungen von 20 %-igen Spritzpulvern auf das Pflanzenmaterial appliziert, wobei das Volumen der Spritzbrühe einer Menge von umgerechnet 600 1/ha entspricht. Die Pflanzen wurden unter Gewächshausbedingungen aufgestellt und ca. 3 Wochen später auf Schadwirkung visuell bonitiert.

Wie aus Tabelle 2 hervorgeht, eignen sich die erfindungsgemäßen Verbindungen im Nachauflauf dazu, unerwünschte Ungräser zu vernichten, während dikotyle Pflanzen nicht oder nur unwesentlich geschädigt werden.



# Tabelle 2:

Herbizide Wirksamkeit gegen Ungräser und Unkräuter im Nachauflauf

5								
	Verbindung	Dosis kg AS/ha	SAL	LOM	ECG	CRS	STM	
	gem.Besp.1	2,4	5	4	5	0	,1	
10	Abkürzungen	ļ <b>:</b>		•				
	SAL = Borstenhirse						lume	
	LOM = Raygr	LOM = Raygras					elmiere	
	ECG = Hühne	rhirse			AS	= Akt	ivsubsta	nz

**DERWENT-ACC-NO:** 1982-70390E

**DERWENT-WEEK:** 198234

COPYRIGHT 2008 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Quinolinyl-oxy-phenoxy-propionic acid

derivs. useful as selective herbicides

INVENTOR: BAUER K; KNORR H; MILDENBERG H

PATENT-ASSIGNEE: HOECHST AG[FARH]

**PRIORITY-DATA:** 1981DE-3101544 (January 20, 1981)

**PATENT-FAMILY:** 

PUB-NO PUB-DATE LANGUAGE

DE 3101544 A August 19, 1982 DE

**APPLICATION-DATA:** 

PUB-NO APPL-DESCRIPTOR APPL-NO APPL-DATE

DE 3101544A N/A 1981DE- January 20,

3101544 1981

**INT-CL-CURRENT:** 

TYPE IPC DATE

CIPS A01N43/42 20060101

CIPS C07D215/227 20060101

CIPS C07D215/233 20060101

ABSTRACTED-PUB-NO: DE 3101544 A

#### **BASIC-ABSTRACT:**

Quinoline derivs. of formula (I) are new; (where one of R1 and R2, pref. R1, is a gp. of formula -O-Ar-O-CHMe-Z and the other is H, 1-4C alkyl, phenyl, Cl or Br; where Ar is p-phenylene and Z is COOR5, COSR6, CONR7R8, CSNH2, CON(R9)NR10R11 or CN; R2 is H, 1-4C alkyl, Cl, Br, CN or 2-5C alkoxycarbonyl; R4 is H, 1-4C alkyl, 1-4C alkoxy, di(1-4C alkyl)amino, NO2, CF3, or halogen; n is 1 or 2, or can be 0 when R2 is not H; R5 is (i), H, (ii) 1-2C alkyl opt. substd. by 1-6 halogen atoms or by OH, 1-6C alkoxy, 1-4C alkylthio, 2-12C alkoxyalkoxy, 1-2C haloalkoxy, methoxyethoxyethoxy, mono- or di(1-4C alkyl)amino, Ph, oxiranyl or Ar'O, where Ar' is phenyl opt. monoor disubstd. by halogen or 1-4C alkyl, (iii) 5-6C cycloalkyl, halocycloalkyl or cycloalkenyl, (iv) 3-6C alkenyl or haloalkenyl, (v) 3-4C alkynyl, opt. mono- or disubstd. by 1-6C alkyl, Ph, halogen or 1-2C alkoxy, (vi) phenyl opt. mono-, di- or trisubstd. by 1-4C alkyl, 1-4C alkoxy, halogen, NO2 or CF3; (vii) furfuryl or tetrahydrofurfuryl, (viii) N=CR12R13 CR14R15-COOR16, or CR14R15-CN, where R12 and R13 are 1-4C alkyl, R14 and R15 are H or Me, and R16 is H, 1-4C alkyl or a cation; or (ix) a cation; R6 is (i) 1-6C alkyl opt. substd. by 1-4C alkoxy, halogen or Ar", where Ar" is phenyl opt. mono-, di- or trisubstd. by 1-4C alkyl or halogen, (ii) 3-6C alkenyl, or (iii) phenyl opt. mono- di-or trisubstd. by 1-4C alkyl and/or halogen; R7 and R8 are H, 1-6C alkyl, 1-6C hydroxyalkyl, 5-6C cycloalkyl, or phenyl opt. mono-, di- or trisubstd. by 1-4C alkyl, 1-4C alkoxy, halogen, or CF3, provided that R7 and R8 are not both phenyl, or NR7R8 is pyrrolidino, piperidino or morpholino; R9 is H or Me; R10 is H, Me or Et; R11 is H, Me, Et or Ph).

(I) are selective herbicides esp. useful for post-emergence control of weed grasses in broad-leaved crops. They may also be useful as plant growth regulators at low application rates.

TITLE-TERMS: QUINOLINYL OXY PHENOXY PROPIONIC ACID DERIVATIVE USEFUL SELECT HERBICIDE

**DERWENT-CLASS:** C02

**CPI-CODES:** C06-D02; C12-P01; C12-P06;

CHEMICAL-CODES: Chemical Indexing M2 \*01\* Fragmentation

Code D011 D012 D013 D014 D021 D022 D023 D621 F011 F012 F014 F100 F111 F113 F423 F433 F653 G003 G010 G011 G012 G013 G014 G015 G016 G017 G019 G030 G039 G050 G100 G111 G112 G113 G552 G553 G562 G563 G599 H102 H103 H141 H142 H181 H211 H341 H342 H343

H401 H402 H481 H482 H5 H521 H541 H542

H543 H581 H582 H583 H598 H600 H601 H602 H603 H608 H609 H621 H622 H641 H642 H643 H681 H682 H683 H684 H685

H686 H689 H716 H721 H731 H8 J011 J012 J013 J171 J211 J241 J261 J271 J272 J290

J341 J361 J371 J390 K620 K820 K840 L142 L145 L650 L660 L699 M1 M113 M121 M123

M126 M132 M135 M141 M143 M150 M210

M211 M212 M213 M214 M215 M216 M220

M221 M222 M223 M224 M225 M231 M232

M233 M240 M263 M271 M272 M273 M280

M281 M282 M283 M311 M312 M313 M314

M315 M316 M321 M322 M323 M331 M332

M333 M334 M340 M342 M343 M344 M349

M352 M353 M362 M373 M381 M383 M391

M392 M393 M412 M511 M520 M521 M531

M532 M533 M540 M541 M542 M630 M710

P130 P142 P143 P144

**UNLINKED-RING-INDEX-NUMBERS:** ; 00012